**TALLER DE FORMACIÓN Y NOMENCLATURA DE ÓXIDOS Y SUS REACCIONES CON AGUA**

|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Elemento** | **Oxígeno** | **Cruce de Cargas (No.oxid.)** | **Fórmula**  **del óxido** | **Nombre del óxido** | **Tipo de Óxido** | **Ecuación para la Rx. con agua y balanceo** | **Nombre del compuesto formado** |
| Li1+ | O2- | Li1+ O2- | Li2O | Óxido de Litio | Básico | Li2O + H2O 2Li(OH) | Hidróxido de litio |
| K1+ | O2- |  |  |  |  |  |  |
| Rb1+ | O2- |  |  |  |  |  |  |
| Mg2+ | O2- |  |  |  |  |  |  |
| Ca2+ | O2- |  |  |  |  |  |  |
| Sr2+ | O2- |  |  |  |  |  |  |
| Al3+ | O2- |  |  |  |  |  |  |
| Fe2+ | O2- |  |  |  |  |  |  |
| Fe3+ | O2- |  |  |  |  |  |  |
| Cu1+ | O2- |  |  |  |  |  |  |
| Cu2+ | O2- |  |  |  |  |  |  |
| Co2+ | O2- |  |  |  |  |  |  |
| Co3+ | O2- |  |  |  |  |  |  |
| Ni2+ | O2- |  |  |  |  |  |  |
| Ni3+ | O2- |  |  |  |  |  |  |
| C+2 | O2- |  |  |  |  |  |  |
| C+4 | O2- |  |  |  |  |  |  |
| N+1 | O2- |  |  |  |  |  |  |
| N+2 | O2- |  |  |  |  |  |  |
| N+3 | O2- |  |  |  |  |  |  |
| Cl+1 | O2- |  |  |  |  |  |  |
| Cl+3 | O2- |  |  |  |  |  |  |
| Cl+5 | O2- |  |  |  |  |  |  |
| Cl+7 | O2- |  |  |  |  |  |  |
| S+2 | O2- |  |  |  |  |  |  |
| S+4 | O2- |  |  |  |  |  |  |
| S+6 | O2- |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |